

# INTERNATIONAL EXECUTIVE REVIEW



Editor: René Oudeweg

Bulletin #15

Theoretical SemioPhysics:

Wat is er mis met de atomaire massa-eenheid?

L.S.

Een stukje speculatieve theoretische semiofysica:

De atomaire massa van Hydrogen, H is ongeveer 1.008 . Nu zijn de cijfers in dit getal mij wel bekend, en ook degenen die mijn novelle Zevenachtig hebben gelezen... Aangezien ik wel enige geloofwaardigheid acht in de Time = Mass theorie van Alexander Abian, ben ik maar eens kijken hoe men de atomaire massa-eenheid heeft gedefinieerd:

## Definitie

Sinds [1960](#) is de *atomaire massa-eenheid* u gedefinieerd als 1/12 van de [massa](#) van één [koolstof-12-atoom](#) ( $^{12}\text{C}$ ), dus inclusief de elektronen. De waarde is:

[1]

Door biologen en scheikundigen wordt vaak de alternatieve benaming *dalton* gebruikt, vooral in de context van [macromoleculen](#) (men gebruikt dan vaak de kilodalton, kDa).

De hoeveelheid [mol](#) is zo gedefinieerd dat 1 mol van een stof evenveel deeltjes bevat als 12 gram van de meest voorkomende [isotoop](#)  $^{12}\text{C}$  van [koolstof](#). Van een atomaire stof waarvan 1 [mol](#) een massa . heeft, is dus de massa van een enkel atoom . atomaire massa-eenheden. Omgekeerd is de massa van 1 mol van een atomaire stof waarvan een enkel atoom een massa van . heeft, gelijk aan . gram. 1 mol koolstof weegt dus bij benadering 12 gram en 1 mol waterstof 1 gram.

Omdat  $^{12}\text{C}$  zes protonen en zes neutronen bevat en de massa van de zes elektronen hiermee vergeleken erg klein is, evenals de massa van de [bindingsenergie](#), kan men de atomaire massa-eenheid zien als een benadering van het gemiddelde van de massa's van het proton en het neutron. De moleculaire massa is dus ruwweg het aantal nucleonen (protonen en neutronen) in het molecuul.

"Carbon-12 atoms account for approximately 98.89% of the carbon atoms in a typical human being. This is because carbon-12 is the most common isotope of carbon, making up the vast majority of carbon found in nature."

De relatie  $H - {}^{12}C$  is dus een 'universele relatie' die de modus vivendi in de kosmos impliceert, echter weten we niet precies wat de exacte kilo is. Voor degene die mijn 'Motel Gyro' essay gelezen hebben weten dat er momenteel twee kilo definities gebruikt worden. Er is echter 1 atomaire massa-eenheid, die geen deel uit maakt van het SI eenhedenstelsel. Men kan de kilo niet herdefiniëren in eenheden u of amu omdat de u niet de massa van de elektronen en bindingsenergie omvat.

Aangezien in het elektronische computer- en internetdomein derridiaanse deconstructiewetten gelden, die in AI-logica veel weg heeft van dadaïstische collage mbt tot de tekens zitten we, naast een definitieprobleem van massa dus ook met een deconstructieprobleem.

Mijn hypothese is dit deconstructieprobleem zal leiden tot, jawel, de oerknal en het begin van tijd dat heel eenvoudig gerepresenteerd kan worden middels de decimaalopvolging  $2 - > (3,5)$ , de eerste drie priemgetallen die streven naar het vierde priemgetal, de heilige 7 waarmee men het eerste priemvierkant kan maken:

|   |   |   |
|---|---|---|
|   | 2 |   |
| 3 |   | 5 |
|   | 7 |   |

De logica van de ultra-One, de 'tijd', (35), streeft naar  $-> 7$

R.O.

Patrouille de Tempo

[https://nl.wikipedia.org/wiki/Atomaire\\_massa-eenheid](https://nl.wikipedia.org/wiki/Atomaire_massa-eenheid)

<https://www.periodic-table.org/Hydrogen-periodic-table/>